PCT

世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C07C 317/22, B41M 5/124, 5/155, 5/30

A1 (11)

(11) 国際公開番号

WO97/16420

(43) 国際公開日

1997年5月9日(09.05.97)

(21) 国際出願番号

PCT/JP96/03117

(22) 国際出願日

1996年10月25日(25.10.96)

(30) 優先権データ

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)日本曹達株式会社(NIPPON SODA CO., LTD.)[JP/JP]〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

佐藤剛弘(SATO, Takehiro)[JP/JP] 藤井 博(FUJII, Hiroshi)[JP/JP] 佐藤真一(SATO, Shinichi)[JP/JP] 肥高友也(HIDAKA, Tomoya)[JP/JP] 青木伊豆男(AOKI, Izuo)[JP/JP]

〒290 千葉県市原市五井南海岸12-54

日本曹達株式会社 機能製品研究所內 Chiba, (JP)

(74) 代理人 弁理士 東海裕作(TOKAL Yusaku)

弁理士 東海裕作(TOKA!, Yusaku) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 日本曹達株式会社内 Tokyo, (JP)

(81) 指定国 AU, BR, CN, KR, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類 国際調査報告書

(54)Title: DIPHENYL SULFONE CROSSLINKING TYPE COMPOUNDS AND RECORDING MATERIALS USING THEM

(54)発明の名称 ジフェニルスルホン架橋型化合物及びそれを用いた記録材料

$$(R_1)_{m} \qquad (R_2)_{n} \qquad (R_3)_{p} \qquad (R_4)_{q} \qquad (R_6)_{r} \qquad (R_6)_{t}$$

$$+0 \qquad \qquad + so_2 \qquad \qquad + so_2$$

$$-R$$
 (a) $-CH_2$ $-CH_2$ (b)

(57) Abstract

Diphenyl sulfone crosslinking type compounds of general formula (I) [wherein X and Y are each independently a linear or branched saturated or unsaturated C_1 - C_{12} hydrocarbon group which may contain an ether linkage, or the following group (a) or (b)] and a recording material containing at least one of them. This recording material is excellent in the storage stability of colored images.

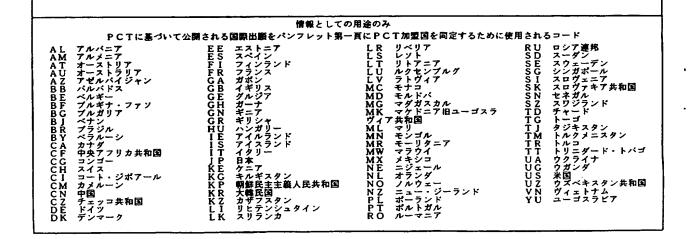
(57) 要約

本発明は、一般式(1)

$$(R_1)_m \qquad (R_2)_n \qquad (R_3)_p \qquad (R_4)_q \qquad (R_5)_r \qquad (R_6)_t \qquad (R_7)_m \qquad (R_7)_m \qquad (R_7)_m \qquad (R_7)_m \qquad (R_8)_t \qquad (R_8)_r \qquad (R_8)_t \qquad (R_8)_r \qquad (R_8)_t \qquad (R_8$$

(式中、X及びYは各々相異なってもよく直鎖または分枝を有してもよい炭素数 1~12の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物、及びその少なくとも 一種を含有することを特徴とする記録材料であり、発色画像の保存 安定性にすぐれた記録材料を提供する。



PCT/JP96/03117

WO 97/16420

明細書

ジフェニルスルホン架橋型化合物及びそれを用いた記録材料

技術分野

本発明は新規なジフェニルスルホン架橋型化合物およびそれを含有した画像保存安定性に優れた記録材料に関する。

背景技術

発色性染料と顕色剤との反応による発色を利用した記録材料は、現像定着等の 煩雑な処理を施すことなく比較的簡単な装置で短時間に記録出来ることから、フ アクシミリ、プリンター等の出力記録のための感熱記録紙又は数枚を同時復写す る帳票のための感圧復写紙等に広く使用されている。これらの記録材料としては 、速やかに発色し、未発色部分(以下「地肌」と言う)の白度が保持され、又発 色した画像及び地肌の堅牢性の高いものが要望されている。更に近年に至っては ラベル等記録画像の信頼性の重視される分野で多量に使用されるようになり、包 装等に使用される有機高分子材料に含有される可塑剤や油脂類等に対して高い保 存安定性を示す記録材料が求められている。そのために、発色性染料、顕色剤、 保存安定剤等種々の助剤の開発努力がなされているが、充分に満足できるものは 未だ見出されていない。

本発明の化合物に類似するものとしては、ジフェニルスルホン架橋型の化合物の骨格を有する化合物が特開平5-194368号および特開平5-310683等で開示されている。また、特開平7-149713号、国際公開WO93/06074、WO95/33714号がある。これらの化合物についても画像の高保存性と言う点ではいまだ充分とは言い難い。

記録材料においては発色画像の保存安定性、特に近年では耐可塑剤性及び耐油性、耐光性、耐湿熱性等の改良が待たれている。本発明の目的は、上記の様な問題点を解決する、発色画像の保存安定性にすぐれた記録材料を提供することにある。

発明の開示

本発明は、一般式(I)

$$(R_1)_m \qquad (R_2)_n \qquad (R_3)_p \qquad (R_4)_q \qquad (R_5)_r \qquad (R_6)_t \qquad (R_7)_m \qquad (R_7)_m \qquad (R_8)_r \qquad (R_8)_r \qquad (R_8)_t \qquad (R_8)_r \qquad (R_8)_t \qquad (R_8)_r \qquad (R_8$$

〔式中、 X 及び Y は各々相異なってもよく直鎖または分枝を有してもよい炭素数 1~12の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C₁~C₁のアルキル基を表す)を表す。

 $R_1 \sim R_6$ はそれぞれ独立にハロゲン原子、 $C_1 \sim C_6$ のアルキル基、アルケニル基を示す。またm, n, p, q, r, t は $0 \sim 4$ までの整数を表し、2 以上の時は $R_1 \sim R_6$ は、それぞれ異なっていてもよい。 a は $1 \sim 1$ の整数を表す。〕で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物である。

ここでXおよびYで表される基を具体的に示すと以下のものが挙げられる。 メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン 基、ヘキサメチレン基、ヘプタメチレン基、オクタメチレン基、ノナメチレン基 、デカメチレン基、ウンデカメチレン基、ドデカメチレン基、メチルメチレン基 、ジメチルメチレン基、メチルエチレン基、メチレンエチレン基、エチルエチレン ン基、1,2-ジメチルエチレン基、1-メチルトリメチレン基、1-メチルテトラメチレン基、1,3-ジメチルトリメチレン基、1-エチルー4-メチルー テトラメチレン基、ビニレン基、プロペニレン基、2-ブテニレン基、エチニレ

ン基、2-ブチニレン基、1-ビニルエチレン基、エチレンオキシエチレン基、 テトラメチレンオキシテトラメチレン基、エチレンオキシエチレン基、エチレンオキシメチレンオキシエチレン基、1.3-ジオキサン-5.5 -ビスメチレン基、1.2-キシリル基、1.3-キシリル基、1.4-キシリル基、2-ヒドロキシトリメチレン基、2-ヒドロキシー2-メチルトリメチレン基、2-ヒドロキシ-2-プロピルトリメチレン基、2-ヒドロキシー2-プロピルトリメチレン基、2-ヒドロキシー2-プロピルトリメチレン基、2-ヒドロキシー2-ブチルトリメチレン基などが挙げられる。

 $R_1 \sim R_6$ のアルキル基又はアルケニル基は、 $C_1 \sim C_6$ のアルキル基または $C_2 \sim C_4$ のアルケニル基であり、具体的な例としては、メチル基、エチル基、 n-プロピル基、イソプロピル基、 n- ブチル基、 s e c e r e

また、ハロゲン原子とは塩素、臭素、フッ素、ヨウ素を表す。

一般式 (I) で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物の製造は塩基性物質の存在下、水溶媒または水と有機溶媒の二層系で行うのが好ましく、次の反応式が示す方法で製造できる。原料としては 4, 4′ - ジヒドロキシジフェニルスルホン誘導体または 2, 4′ - ジヒドロキシジフェニルスルホン誘導体が入手しやすく好ましい。

(2)

水と有機溶媒の二層系での反応では、例えばベンゼン、トルエン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のベンゼン系有機溶媒、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン(MIBK)等のケトン系の有機溶媒、酢酸エチル等のエステル系有機溶媒などの非水溶性有機溶媒中で、アルカリ性物質、例えばアルカリ金属やアルカリ土類金属類の水酸化物、具体的には水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム等の存在下、反応温度-20℃~150℃、好ましくは30℃~120℃で数時間から十数時間反応が行われる。

水溶媒での反応では、水溶媒中、上記アルカリ性物質存在下、反応温度 0 ~ 1 2 0 ℃で数時間から十数時間反応が行われる。

反応後、溶媒で選択抽出することにより純度の高い単一化合物を得ることができる。

プテニルオキシ型の化合物は、4、4′ージヒドロキシジフェニルスルホン(BPS)と例えば1、4ージハロプテン類をアルカリ金属やアルカリ土類金属の水酸化物(例えばカセイソーダ、カセイカリ、水酸化リチウム等)またはそれらの炭酸塩(炭酸ソーダ、炭酸カリ、炭酸リチウム)等の存在下トルエン、キシレン、クロルベンゼン等の芳香族系溶媒、アセトン、MIBK、等のケトン系溶媒中もしくは、それら有機溶媒と水の2層系中にて反応させることによって得られる。

アルキレン架橋型の化合物は、例えばBPSと例えば1-ブロモー4-クロロブタンをアルカリ金属やアルカリ土類金属の水酸化物(例えばカセイソーダ、カセイカリ、水酸化リチウム等)またはそれらの炭酸塩(炭酸ソーダ、炭酸カリ、炭酸リチウム)等の存在下トルエン、キシレン、クロルベンゼン等の芳香族系溶媒、アセトン、MIBK、等のケトン系溶媒中もしくは、それら有機溶媒と水の2層系中にて反応させることによって得られた生成物とBPSをアルカリ金属やアルカリ土類金属もしくはそれらの炭酸塩等の存在下にジメチルスルホキサイド(DMSO)、ジメチルホルムアミド(DMF)、MIBK等の溶媒中にて反応せしめることによって得られる。

本発明は、一般式(1)

$$(R_1)_{m} (R_2)_{n} (R_3)_{p} (R_4)_{q} (R_5)_{r} (R_6)_{t}$$

$$+0 + so_2 + so_$$

〔式中、X、Y、R, \sim R。、m, n, p, q, r, t 、a は前記と同じ〕で表で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種と一般式(I, I)

$$(R_1)_m$$
 $(R_2)_n$ $(R_3)_p$ $(R_4)_q$
 $+0$
 -50_2
 -50_2
 -50_2
 -50_2

(11)

[式中 $R_1 \sim R_4$ 、m、n、p、q は前記と同じであり、Z は直鎖または分枝を有してもよい炭素数 $1 \sim 1$ 2 の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C: ~C。のアルキル基を表す)を表す。)で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも一種とを含有することを特徴とする組成物でもある。

本発明の組成物は一般式(I)で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種および一般式(II)で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも一種が必須成分であり、その含有比率は任意であるが、一般式(I)で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物は0.05~99重量%であることが好ましい。さらに、1~90重量%であること、詳細には5~80重量%である

ことが特に好ましい。一般式(I)の化合物が二種以上含有される場合は、その合計がこの重量%になる。

本発明の組成物への上記一般式(I)の化合物および一般式(II)の誘導体の含有方法は粉体での混合、溶融混合、一般式(I)の化合物または一般式(II)の誘導体の合成晶析出時添加混合、あるいは、(I)または(II)の製造条件を変えることにより(I)または(II)と同時に生成含有させる方法などがある。

特に好ましい組成物は一般式(III)で表される化合物のbの値のみが異なる二種以上を含有するbのであり、この時、本発明の一般式(I)で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物は $b=1\sim 1$ 0であり、一般式(II)で表されるジフェニルスルホン誘導体はb=0の場合である。

$$(R_1)_{m} (R_1)_{m} (R_1$$

(式中、X、R₁、mは前記と同じ)

この時の製法は簡便であり、原料の反応比率を変えることで一般式(I)で表 されるジフェニルスルホン架橋型化合物と一般式(II)で表されるジフェニル スルホン誘導体の含有比率を任意に変えることができる。

 $c = 2. 3. 4. \cdots 10$

本発明で使用する一般式(II)で表される化合物は、特開平7-14971 3号、国際公開WO93/06074、WO95/33714号に記載の化合物 であり、代表的には、

- 1. 1 ビス [4 (4 ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] メタン
- 1. 2-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] エタン
- 1. 3 ビス〔4 (4 ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕プロパン
- 1. 4-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ブタン

1.5-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ペン タン

- 1. 6 ビス [4 (4 ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ヘキサン
- lpha, lpha' $ec{ ext{U}}$ ス [4 (4 L ドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] $ext{p}$ $ext{+}$ シレン
- lpha, lpha' orall (4 ℓ ℓ
- 2. 2′-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ジ エチルエーテル
- 4. 4′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジ ブチルエーテル
- 1, 2 ビス [4 (4 ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] エチレン
- 1、4-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ]-2

が挙げられる。

発明を実施するための最良の形態

以下具体的に実施例をあげて発明の詳細について述べるが、必ずしもそれだけに限定されるものではない。また、一般式(I)の化合物の中には二重結合を含む化合物のように異性体を持つものがあるが、それらも本発明化合物に含まれる

また、本発明の化合物は結晶を析出させる際の条件、例えば溶媒の種類、析出 温度などによって結晶形が異なったり、アモルファス状になったり、あるいは溶 媒と付加体を形成する場合がある。これらは、その結晶の融点、赤外分光分析あ るいはX線回折分析等で明らかにすることができ、本発明に属する。

300mlの四径フラスコ中に、トランス-1、4-ジクロロプテン 5g、4、4′-ジヒドロキシージフェニルスルホン(以下BPSと略す)20g、水酸化ナトリウム 3.2gを加える。そしてメチルイソプチルケトン(以下M1BKと略す)150mlと水100mlを加えて3時間加熱還流させた。反応後、1%水酸化ナトリウム水溶液でMIBK層を洗浄し未反応のBPSを除いた。MIBK層を濃縮し、粗結晶を得た。粗結晶をメタノールで加熱還流、熱濾過し、不溶物を濾取した。さらにメタノールで加熱還流後、熱濾過して精製することにより、化合物(1-1)1.5gを得た。 融点(℃)176~180 収率5%

実施例 2 4 4 $^{\prime}$ $^{$

300mlの四径フラスコ中に、BPS 12.5g、水酸化ナトリウム 4.3g、1-ブロモ-3-クロロプロパン 15.7gを入れた。これにMIBK 150mlを加え12時間加熱還流させた。反応終了後、MIBK層を1%水酸化ナトリウム水溶液で洗浄し、未反応のBPSを除いた。MIBKを減圧で留去して油状の反応生成物 4.4′ービス(3-クロロプロピルオキシ)ジフェニルスルホンを得た(トルエン/ヘキサンより結晶化ー融点 70~73℃)。この生成物 5gとBPS 5gをDMSO 30mlに溶解させ、これに水酸化ナトリウム 1.5gを加え100℃で6時間反応させた。反応後、折出晶を濾過した。濾過した結晶を水、アセトニトリルで順次洗い目的とする化合物(1-3)4gを得た。 融点 (℃) 237~242 収率40%

実施例3 4,4′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェ

ノキシー 2 -エチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホン(化合物(1 - 1 7))の合成

4 - ベンジルオキシー4′-ヒドロキシジフェニルスルホン 10.0g(29ミリモル)をN、N-ジメチルホルムアミド(以下DMFと略す)50mlに溶解し、10℃にてターシャリーブトキシカリウム 3.9g(29ミリモル)を加えた。次いで、ビス(2-クロロエチル)エーテル 8.4g(58ミリモル)を室温にて加えた。90℃で6時間反応後、水200mlにあけ、MIBK200mlで抽出、有機層を1%水酸化ナトリウム水溶液、及び水にて洗浄後、濃縮、得られたオイルをカラム精製し、4-ベンジルオキシー4′-(2-クロロエトキシ)エトキシジフェニルスルホンの白色結晶 8.0gを得た。ビス(2-クロロエチルエーテル)からの収率は61%であった。

BPS 2.0g(8ミリモル)をDMF 40mlに溶解し、10℃にてターシャリーブトキシカリウム 1.8g(16ミリモル)を加えた。次いで、4ーベンジルオキシー4′ー(2ークロロエトキシ)エトキシジフェニルスルホン8.0g(17.6ミリモル)を室温にて加えた。100℃で8時間反応後、水100mlを加え、6Nー塩酸でpH5とし、析出結晶を濾別した。酢酸より再結晶精製を行い、4、4′ービス〔4ー(4ーベンジルオキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンの白色結晶 6.3gを得た。4ーベンジルオキシー4′ー(2ークロロエトキシ)エトキシジフェニルスルホンよりの収率 73%。

この結晶 3.0g(2.8ミリモル)に酢酸50mlを加え、ついで47% 臭化水素酸 2.0g(11.2ミリモル)を加えて、110℃で3時間反応させた。反応後、室温まで冷却、濾別して得た、粗結晶をアセトンより再結晶して目的化合物である4.4′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンの白色結晶1.5g、融点130~134℃を得た。 1 H-NMRにて構造確認、高速液体クロマトグラフィーで純度を測定したところ 96.1%であり、4.4′ービス〔4ー(4ーベンジルオキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンからの収率は60%であった。

参考例 1 2, 2′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェ ノキシ〕ジエチルエーテルの合成

水 84.0g中に、水酸化ナトリウム 64.0g(1.60モル)を加え、溶解後BPS 200.0g(0.80モル)を加えた。次に100℃にてビス(2-クロロエチル)エーテル 14.3g(0.10モル)を加え、100℃~110℃で5時間反応させた。反応終了後、反応液に水 1300m1を加え、室温まで冷却後ラジオライト濾過を行った。濾液にメタノール 1300m1を加えた後、95%硫酸にて中和し析出結晶を濾別、水 1000m1にて水洗、メタノール 250m1にてメタノール洗浄、目的化合物である2.2′ービス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジエチルエーテルの白色結晶 34.2g、融点171~172℃を得た。「H-NMRにて構造確認、高速液体クロマトグラフィーで純度を測定したところ 98.7%であり、ビス(2-クロロエチル)エーテルからの収率は60%であった。

実施例4(化合物(2-1))

2、2′ービス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジエチルエーテルの白色結晶18.0g、及び4、4′ービス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-エチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンの白色結晶2.0gを乳鉢中で充分に磨砕、混合した。高速液体クロマトグラフィーで分析したところ、2、2′ービス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジエチルエーテルの純度は88.8%、4、4′ービス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-エチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンは9.61%であった。

実施例5(化合物(2-5))

水 126.0g中に、水酸化ナトリウム 96.0g (2.4 モル)を加え、溶解後BPS <math>300.0g (1.2 モル)を加えた。次に<math>105 \mathbb{C} にて、ビス(2-2 \mathbb{C} \mathbb{C} カーアル \mathbb{C} 42.9 \mathbb{C} \mathbb{C}

 \mathbb{C} ~1 1 5 \mathbb{C} で3 時間反応させた。反応終了後、反応液に水 1 5 0 0 m 1 を加え、2 0 \mathbb{C} で5 0 %硫酸を加えてp H 9. 0 とし、析出結晶を濾過、水 1 0 0 0 m 1 にて洗浄、乾燥し2. 2′ービス $\{4-(4-\mathsf{L} \ \mathsf{F} \ \mathsf{L} + \mathsf{L} \ \mathsf{L} \ \mathsf{L} + \mathsf{L} \ \mathsf{L} \$

また、上記と同様に反応し、反応終了後、反応液に水 1500mlを加え、20℃で50%硫酸を加え、pH9.0とし、析出結晶を濾過、水 1000mlにて洗浄した。この結晶を50%メタノール水溶液 1000ml中、70℃に1時間保ち、その後、室温まで冷却して結晶を濾過、50%メタノール水溶液 100mlにて洗浄、乾燥して2.2′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジエチルエーテルを含む白色結晶 135g、融点 130~145℃の結晶を得た。このものを高速液体クロマトグラフィーで純度を測定したところ69.4%であり、これ以外に4.4′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕ジェニルスルホンを23.3%、2、2ービス〔4ー〔4ー〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕フェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕フェニルスルホニル)フェノキシー3・1%であった。ビス(2ークロロエチル)エーテルからの収率は79.1%であった。

実施例6

水 2 1. 2 g中に水酸化ナトリウム 1 6. 0 g (0. 4 モル)を加え、溶 解後 B P S 5 0. 0 g (0. 2 モル)を加えた。次に 1 0 5 ℃にて、ビス (2

- クロロエチル)エーテル 14.3g(0.10モル)を加え、110℃~115℃で5時間反応させた。反応終了後、反応液に水 375m1を加え、90℃にて1時間攪拌した。室温まで冷却後、20%硫酸にて中和し析出晶を濾別、白色結晶 39.3gを得た。ビス(2-クロロエチル)エーテルからの収率は88%であった。

高速液体クロマトグラフィーにより次のような組成であった。但し、カラムは Mightysil RP-18 (関東化学製)、移動相はCH₃ CN:H₂ O: 1% H₃ PO₄ = 700:300:5、UV波長は260nmである。

X= CH2CH2OCH2CH2

a = 0:保持時間 1.9分:面積% 32.9

a=1:保持時間 2.3分:面積% 21.7

a=2:保持時間 2.7分:面積% 12.8

a = 3:保持時間 3.4分:面積% 8.8

a = 4:保持時間 4.2分:面積% 5.8

a = 5:保持時間 5.4分:面積% 3.5

a=6:保持時間 7.0分:面積% 2.2

a = 7:保持時間 9.0分:面積% 1.7

a=8:保持時間11.8分:面積% 1.3

a = 9:保持時間 15.4分:面積% 1.3

実施例7~9

実施例 6 において反応する B P S \angle ビス(2- クロロエチル)エーテルのモル比を 1 . 5 : 1 、 2 . 5 : 1 、 3 : 1 \angle すると以下のような組成物を得ることができた。

1. 5:1の時、a=0 20. 8. a=1 33. 0, a=2 14. 2,

a = 3 7. 9. a = 4 3. 9

2. 5:1の時、a=0 49.6.a=1 25.9.a=2 11.4.

a = 3 5. 3, a = 4 2. 4

3. 0:1の時、a=0 56.9, a=1 24.9, a=2 9.6,

a = 3 3. 7, a = 4 1. 3

実施例10(化合物2-6)

48%水酸化ナトリウム水溶液 10.0g及びN.N′ージメチルアセトアミド 155gの混合溶液中に、BPS 30.0g(0.12モル)を加えた。80℃に昇温溶解後、キシレン 15g中に溶解したα、α′ージクロローワーキシレン 10.5g(0.06モル)をゆっくり滴下した。滴下終了後、同温度で2時間熱熟成反応を行った。熟成後、900mlの水に流し込み析出した結晶物を濾別した。この粗結晶をメタノール洗浄し、濾過乾燥後、白色結晶 19.7gを得た。高速液体クロマトグラフィーで純度を測定したところ主組成は次の通りであった。

4. $4' - \forall z (4 - (4 - \forall z + \forall z +$

本発明の一般式(I)で表わされる化合物として具体的に、実施例を含め以下に例示することができる。

融点(℃)176~180

融点(℃)215~220

融点(℃) 237~242

(1-5)4-(4-(4-kkn+2) - kn+2) - kn+2 - kn+2

(1-7) 4- [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー3-プロピルオキシ]-4′-[4-(4-ヒドロキシフェニルスルフォニル)フェノキシー2-エチルオキシ]ジフェニルスルホン

融点(℃)133~136

(1-10)4-(4-(4-(4-c)+c)+c)-2-c

(1-11)4-[4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-トランスープテニルオキシ]-4'-[4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー<math>3-プロピルオキシ]ジフェニルスルホン

(1-12)4-(4-(4-(4-k)+k)-2+k)

シ) -2-トランスープテニルオキシ) -4' - [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシー2-エチルオキシ] ジフェニルスルホン

(1-13) 1, 4-Eス [4-(4-(4-E)F)ロキシフェニルスルホニル) フェノキシー 2-Fランスープテニルオキシ[-F]フェニルスルホニル[-F]フェノキシ[-F]フェンスークテン

融点(℃)185~190

(1-14) 1, 4-Eス [4-[4-[4-(4-E)] フェニルスルホニル) フェノキシー [2-F] フェニルオキシ] フェニルスルホニル] フェノキシ] [2-F] [

融点(℃) 240~243

(1-15) 4. 4'-ビス [4-(4-(2-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ブチルオキシ] ジフェニルスルホン

(1-16)4,4'-EZ[4-(2-(4-EFD+2)z=LNZN+LN)

融点(℃) 130~134

(1-18) 4, 4'-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェニルー1, 4-フェニレンビスメチレンオキシ] ジフェニルスルホン

融点(℃)148~152

(1-19)4,4'-EZ[4-(4-EFD+2)] (1-19)4,4'-EZ[4-(4-EFD+2)] (1-19)4,4'-EZ[4-(4-EFD+2)] (1-19)4,4'-EZ[4-(4-EFD+2)]

融点(℃) 2 2 4 ~ 2 2 7

(1-21) 2. 2'-EZ [4-[4-[4-(4-EFD+2)] Z=2-Z=2 Z=2 Z=2

ホニル) フェニルー 1 , 4 - フェニレンビスメチレンオキシ] フェニルスルホニル] フェノキシ] - p - + シレン

 $(1-23) \alpha$, $\alpha' - \forall z [4-[4-[4-(4-kkn+2) + kn+2] + kn+2]$ $\alpha' - \forall z [4-[4-(4-kkn+2) + kn+2]$ $\alpha' - \forall z [4-(4-kkn+2) + kn+2]$

(1-25) 2, 4'-ビス [2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェ ノキシー 2-エチレンオキシエトキシ] ジフェニルスルホン

(1-2.7) 4, 4' - ビス(3, 5-3)メチル-4-(3, 5-3)メチル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ-2-エチレンオキシエトキシンフェニルスルホン

(1-28)4.4'-EZ[3-P]N-4-(3-P]N-4-EFD+5 7x-NZN+ZN)7x-NZN+ZN

(1-29) 4, 4'- \forall z(3, 5- \forall y+ ν -4-(3, 5- \forall y+ ν -4- ν - ν - ν -1, 4- ν -2+ ν -2+

(1-30) 4. 4'- \forall z $(3, 5-<math>\forall$ y+n-4-(3, 5- \forall y+n-4- \forall z $(3, 5-<math>\forall$ y+n-4) $(3, 5-<math>\forall$ y+n-4) $(3, 5-\forall$ y+n-4) (

(1-32)4.4'-ビス[3-アリル-4-(3-アリル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル)1.4-フェニレンビスメチレンオキシ]ジフェニルスル

ホン

(1-33)4、4'-ビス(3-アリル-4-(3-アリル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル)1、<math>3-フェニレンビスメチレンオキシ〕 ジフェニルスルホン

(1-34)4,4'-ビス<math>(3-r)ルー4-(3-r)ルー4-ヒドロキシフェニルスルホニル)1,2-フェニレンビスメチレンオキシ<math>)ジフェニルスルホン

(1-35) 4. 4´-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェ ノキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシ〕ジフェニルスルホン

(1-36) 1. 3-EZ [4-[4-[4-(4-EFD+2)] Z=2-EFD+2 Z=2-EFD+2

一般式(I)と一般式(II)の化合物を含有した組成物を実施例を含め以下 にその組み合わせの代表例を示した。

(2-1) 2, 2'-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ジエチルエーエルと 4, 4'-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシー 2-エチレンオキシエトキシ] ジフェニルスルホンの組み合わせ

キシ] - o - + シレンと 4 , 4 ' - ビス [4 - (4 - E) F ロキシフェニルスルホ ニル) フェニルー1 <math>, 2 - フェニレンビスメチレンオキシ<math>] ジフェニルスルホンの組み合わせ

(2-5) 2、2′-ビス [4-(4-E)ドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕ジエチルエーエルと 4、4′-ビス [4-(4-E)ドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー 2-エチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホン及び 2、2′-ビス [4-(4-(4-E)ロキシフェニルスルホニル)フェノキシー 2-エチレンオキシエトキシ〕フェニルスルホニル)フェノキシー 2-エチレンオキシエトキシ〕フェニルスルホニル〕フェノキシ〕ジエチルエーテルの組み合わせ

(2-8) α , α' - ビス $[4-(4-E)^2+2)$ $[4-(4-E)^2+2]$ $[4-(4-E)^2+2]$ [4-

(2-9) 1, 4-EZ $(4-(4-\text{E}^{\dagger}\text{E}^{\dagger}\text{E}^{\dagger}\text{E}^{\dagger})$ -F -F

· スルホニル) フェノキシー 2 - トランスープテニルオキシ] ジフェニルスルホン の組み合わせ

(2-10)1, 2-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ]-エタンと 4, <math>4'-ビス [2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ-エチルオキシ] ジフェニルスルホンの組み合わせ

(2-11) 1, 4-ビス (4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ) ブタンと 4, 4'-ビス (4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシーブチルオキシ) ジフェニルスルホンの組み合わせ

(2-12) 1. 6-ビス (4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ) ヘキサンと 4 . 4 ' - ビス (6-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシーヘキシルオキシ) ジフェニルスルホンの組み合わせ

(2-13) 1. 3-ビス[4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] <math>-2-ヒドロキシプロパンと 4, 4'-ビス[4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシー <math>2-ヒドロキシプロピルオキシ] ジフェニルスルホンとの組合せ

(2-14)1、3-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕-2-ヒドロキシプロパンと4、4'-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシ〕ジフェニルスルホン及び、1、3-ビス〔4-[4-(4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシ〕フェニルスルホニル)フェノキシ-2-ヒドロキシプロパンとの組合せ

本発明は、発色性染料を含有する記録材料において、一般式(I)のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料である。

$$(R_1)_{\text{m}} (R_2)_{\text{n}} (R_3)_{\text{p}} (R_4)_{\text{q}} (R_5)_{\text{r}} (R_6)_{\text{t}}$$

$$+10 + 80_2 + 60_2$$

(式中、X、Y、R, ~R。、m, n, p, q, r, t、aは前記と同じ)

本発明の化合物は発色性染料を使用する記録材料ならばどの様な用途にでも使用でき、例えば感熱記録材料または感圧複写材料等に利用することができる。

本発明の化合物において注目すべきことは、一般式(I)のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種を含有することにより耐可塑剤性に極めて優れた記録材料を得ることができることであり、顕色剤または画像保存安定剤として使用できることである。

発色性染料を含む記録材料の製造方法は一般的に行われている方法でよく、例えば、画像保存安定剤としての用途の場合には他の顕色剤と増感剤等各種助剤類と一緒に使用し、顕色剤としての用途の場合には増感剤等各種助剤類と一緒に使用して製造する。勿論、本発明の化合物を組み合わせて、一方を画像保存安定剤、他方を顕色剤として使用することも可能である。また本発明の化合物と同じ用途の化合物を併用して、発色特性に特徴を持たせた記録材料を製造することも可能である。

この様に本発明の化合物のように画像保存安定剤と顕色剤の両用途の特性を有することは、発色性染料に対する画像保存安定剤と顕色剤の相対的な使用量を相互に減じることでより安価に記録材料を製造することができ、極めて有利である

本発明の化合物を感熱記録紙に使用する場合には、既知の画像保存安定剤、顕 色剤の使用方法と同様に行えばよく、例えば、本発明の化合物の微粒子および発 色性染料の微粒子のそれぞれをポリビニルアルコールやセルロールなどの水溶性

結合剤の水溶液中に分散させた懸濁液を混合して紙等の支持体に塗布して乾燥することにより製造できる。

発色性染料に対する本発明の化合物の使用割合は、画像保存安定剤として使用する場合には、発色性染料1重量部に対して0.1~5重量部、好ましくは0.2~2重量部であり、顕色剤として使用する場合には、発色性染料の1重量部に対し1~10重量部、好ましくは1.5~5重量部の割合である。

ここで、本発明の一般式(I)で表される化合物は一般式(II)で表される 化合物と併用すると非常に効果的である。

即ち、本発明は、一般式(I)

$$(R_1)_{m} (R_2)_{n} (R_3)_{p} (R_4)_{q} (R_5)_{r} (R_6)_{t}$$

$$+0 \longrightarrow S0_2 \longrightarrow 0 \longrightarrow S0_2 \longrightarrow 0 \longrightarrow S0_2 \longrightarrow 0$$

$$(1)$$

(式中、X、Y、 R_{I} \sim R_{s} 、m, n, p, q, r, t 、a は前記と同じ)のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種および一般式(II)

(11)

(式中R₁~R₄、m、n、p、qは上記と同じであり、Zは直鎖または分枝を有してもよい炭素数1~12の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C. ~C. のアルキ

ル基を表す)を表す。〕で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも一種 とを含有することを特徴とする記録材料でもある。

一般式(II)で表される化合物を含有する記録材料は、特開平7-149713号、国際公開WO93/06074、WO95/33714号に記載されており、本発明の一般式(I)で表される化合物と同様な使用により耐可塑剤性に優れた記録材料を与えるがその効果は未だ十分ではない。この一般式(II)で表される化合物の少なくとも一種を含有する記録材料に本発明の一般式(I)で表される化合物の少なくとも一種を併用すると効果的である。この場合、一般式(I)の化合物と一般式(II)の化合物は通常の顕色剤と画像安定剤の関係の様な使用方法でも構わないが、一般式(II)の化合物に一般式(I)の化合物を添加する程度の割合でも飛躍的に効果が増大する特色を有している。

一般式(I)で表される化合物および(II)で表される化合物として複数の化合物を使用する場合は、上記重量比の数値はそれぞれの化合物の重量の合計である。

一般式(I)の化合物と一般式(II)の化合物の混合方法は、粉体として混合しても、塗布液の調製分散時に添加しても、分散液の状態で添加してもよい。また化合物の製造方法を選択することにより、一般式(I)の化合物と一般式(II)の化合物が同時に含有した組成物を使用してもよい。特にこの、一般式(II)のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種および一般式(II)で表されるジフェニルスルホン誘導体を含有する組成物を顕色剤として用いた場合、非常に効果的である。

本発明の化合物、組成物の中には前記したように同じ化合物でも結晶化度や結晶形が異なったもの、アモルファス状のもの、溶媒の付加物などが含まれるがこれらの化合物を使用した場合、記録材料の地肌や感度が改善される場合がある、また塗布液中のこれらの化合物の粒径を細かくすると感度が改善される場合がある。特に結晶化度の高いものはアモルファスのものに比べて地肌の白色度、地肌の耐熱性に優れている。

上記分散液中には更に他の顕色剤、他の画像安定剤、増感剤、塡料、分散剤、酸化防止剤、減感剤、粘着防止剤、消泡剤、光安定剤、蛍光増白剤等を必要に応じ含有させることができる。

これらの薬剤は、発色層中に含有せしめてもよいが、多層構造からなる場合には、例えば保護層等任意の層中に含有せしめてもよい。特に、発色層の上部および/または下部にオーバーコート層やアンダーコート層を設けた場合、これらの層には酸化防止剤、光安定剤などを含有することができる。さらに、酸化防止剤、光安定剤は必要に応じマイクロカプセルに内包するかたちで、これらの層に含有させることができる。

本発明の記録材料に使用される発色性染料としては、フルオラン系、フタリド系、ラクタム系、トリフェニルメタン系、フェノチアジン系、スピロピラン系等のロイコ染料を挙げることができるが、これらに限定されるものではなく、酸性物質である顕色剤と接触することにより発色する発色性染料であれば使用できる。また、これらの発色性染料は単独で使用し、その発色する色の記録材料を製造することは勿論であるが、それらの2種以上を混合使用することができる。例えば赤色、青色、緑色の3原色の発色性染料または黒発色染料を混合使用して真に黒色に発色する記録材料を製造することができる。

これらの染料のうち、フルオラン系のものを例示すれば、

- 3-ジエチルアミノー6-メチル-7-アニリノフルオラン、
- 3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、

3-(N-x+u-N-x+y) - 6-x+u-7-r= 0 フルオラン、

- 3-(N-エチル-N-イソペンチルアミノ)-6-メチルー7-アニリノフルオラン、
- 3-ジエチルアミノ-7-(o-クロロアニリノ)フルオラン、
- 3-ジプチルアミノ-7- (o-クロロアニリノ) フルオラン、
- 3 (N エチル-p トルイジノ) 6 メチル-7 アニリノフルオラン、
- 3-ピロリジノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、
- 3-ピペリジノー6-メチル-7-アニリノフルオラン、
- 3-ジメチルアミノ-7-(m-トリフロロメチルアニリノ)フルオラン、
- 3-ジペンチルアミノー6-メチル-7-アニリノフルオラン、
- 3 (N-エトキシプロピル-N-エチルアミノ) 6 メチル-7 アニリノフルオラン、
- 3-ジプチルアミノ-7-(0-フロロアニリノ)フルオラン、
- 3 ジエチルアミノベンゾ [a] フルオラン、
- 3 ジメチルアミノー 6 メチルー 7 クロロフルオラン、.
- 3-ジエチルアミノ-5-メチル-7-ジベンジルアミノフルオラン、
- 3-ジエチルアミノ-7-ジベンジルアミノフルオラン、
- 3-ジエチルアミノ-5-クロロフルオラン、
- 3-ジエチルアミノー6-(N. N' -ジベンジルアミノ) フルオラン、
- 3, 6-ジメトキシフルオラン
- 2.4 ジメチル-6-(4-ジメチルアミノフェニル) アミノフルオラン等が挙げられる。

また、近赤外吸収染料としては、

3 - (4 - (4 - (4 - 7 - 1)) - 7 - 1)) 7 - 1 - 6 - 1 + 1 - 7 - 9

ロロフルオラン、

3. 6. 6'-トリス (ジメチルアミノ) スピロ (フルオレン-9, 3'-フタリド) 等が挙げられる。

その他、3,3-ビス (4′-ジエチルアミノフェニル)-6-ジエチルアミ ノフタリドなども挙げられる。

本発明の化合物、組成物を画像保存安定剤として使用する場合あるいは更に他の顕色剤と組み合わせて使用する場合の感熱記録紙の顕色剤としてその代表的なものを例示すると、

ビスフェノールA、4,4′-sec- ブチリデンビスフェノール、4,4′ーシク ロヘキシリデンビスフェノール、2、2-ジメチル-3、3-ビス(4-ヒドロ キシフェニル) ブタン、2.2゜-ジヒドロキシジフェニル、ペンタメチレンー ビス(4 - ヒドロキシベンゾエート)、2.2 - ジメチルー3.3 - ジ(4 - ヒ ドロキシフェニル)ペンタン、2,2-ジ(4-ヒドロキシフェニル)ヘキサン 等のビスフェノール化合物、4,4′-ジヒドロキシジフェニルチオエーテル、 7 - ジ(4 - ヒドロキシフェニルチオ) - 3.5 - ジオキサヘプタン、2. 2'ービス(4ーヒドロキシフェニルチオ)ジエチルエーテル、4、4'ージヒ ドロキシー3.3.-ジメチルジフェニルチオエーテル等の含硫黄ビスフェノー ル化合物、4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル、4-ヒドロキシ安息香酸エチル、 4-ヒドロキシ安息香酸プロピル、4-ヒドロキシ安息香酸イソプロピル、4-ヒドロキシ安息香酸プチル、4-ヒドロキシ安息香酸イソプチル、4-ヒドロキ シ安息香酸クロロベンジル、4-ヒドロキシ安息香酸メチルベンジル、4-ヒド ロキシ安息香酸ジフェニルメチル等の4-ヒドロキシ安息香酸エステル類、安息 香酸亜鉛、4-ニトロ安息香酸亜鉛等の安息香酸金属塩、4-(2-(4-メト キシフェニルオキシ)エチルオキシ)サリチル酸などのサリチル酸類、サリチル 酸亜鉛、ビス(4-(オクチルオキシカルボニルアミノ)-2-ヒドロキシ安息 香酸〉亜鉛等のサリチル酸金属塩、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン

、2.4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、4ービドロキシー4'ーブトキシジフェニルスルホン、4.4'ージヒドロキシー3.3'ージアリルジフェニルスルホン、3.4ージヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスルホン、3.4ージヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスルホン、4.4'ージヒドロキシー3.3'.5.5'ーテトラブロモジフェニルスルホン等のヒドロキシスルホン類、4ーヒドロキシフタル酸ジメチル、4ーヒドロキシフタル酸ジシクロヘキシル、4ーヒドロキシフタル酸ジフェニル等の4ーヒドロキシフタル酸ジエステル類、2ーヒドロキシフタル酸ジフェニル等の4ーヒドロキシフタル酸ジエステル類、ヒドロキシアセトフェノン、pーフェニルフェノール、4ーヒドロキシフェニル酢酸ベンジル、pーベンジルフェノール、ハイドロキノンーモノベンジルエーテル、更にトリブロモメチルフェニルスルホン等のトリハロメチルスルホン類、4.4'ービス(pートルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニルメタン等のスルホニルウレア類、テトラシアノキノジメタン類、2.4ージヒドロキシー2'ーメトキシベンズアニリドなどを挙げることができる。

本発明の化合物、組成物を顕色剤として使用する場合あるいは更に他の画像保存安定剤と組み合わせて使用する場合の感熱記録紙の画像保存安定剤としてその代表的なものを例示すると、

4 - ベンジルオキシー 4' - (2 - メチルグリシジルオキシ) - ジフェニルスルホン、4,4' - ジグリシジルオキシジフェニルスルホン、などのエポキシ基含有ジフェニルスルホン類、1,4 - ジグリシジルオキシベンゼン、4 - (α - (ヒドロキシメチル) ベンジルオキシ) - 4' - ヒドロキシジフェニルスルホン、2 - プロパノール誘導体、サリチル酸誘導体、オキシナフトエ酸誘導体の金属塩(特に亜鉛塩)、2,2 - メチレンビス(4,6 - tert - ブチルフェニル)フォスフェイトの金属塩、その他水不溶性の亜鉛化合物等を挙げることができる

増感剤としては例えば、ステアリン酸アミドなどの高級脂肪酸アミド、ベンズ

アミド、ステアリン酸アニリド、アセト酢酸アニリド、チオアセトアニリド、シ ュウ酸ジベンジル、シュウ酸ジ(4-メチルベンジル)、シュウ酸ジ(4-クロ ロベンジル)、フタル酸ジメチル、テレフタル酸ジメチル、テレフタル酸ジベン ジル、イソフタル酸ジベンジル、ビス(tert-プチルフェノール)類、ジフェニ ルスルホンおよびその誘導体、4、4′-ジヒドロキシジフェニルスルホンのジ エーテル類、2、4′-ジヒドロキシジフェニルスルホンのジエーテル類、1. 2 - ビス(フェノキシ)エタン、1. 2 - ビス(4 - メチルフェノキシ)エタン 、1.2-ビス(3-メチルフェノキシ)エタン、2-ナフトールベンジルエー テル、ジフェニルアミン、カルバゾール、 2 , 3 ージー mートリルブタン、 4 ー ベンジルビフェニル、4. 4' -ジメチルビフェニル、m-ターフェニル、ジーβ -ナフチルフェニレンジアミン、1-ヒドロキシ-ナフト工酸フェニル、2-ナ フチルベンジルエーテル、4 -メチルフェニル-ビフェニルエーテル、2. 2-ビス (3, 4-ジメチルフェニル) エタン、2, 3, 5, 6-テトラメチルー4 '-メチルジフェニルメタン、炭酸ジフェニル等を挙げることができる。好まし くは、1、2-ビス(3-メチルフェノキシ) エタン、2-ナフチルベンジルエ ーテルなどのエーテル類、m-ターフェニル、4-ベンジルビフェニル、シュウ酸 ジ(4-メチルベンジル)、などの芳香族炭化水素類を挙げることができる。さ らに好ましくは、ジフェニルスルホンおよびその誘導体、特に4,4.-ジヒド ロキシジフェニルスルホンのジエーテル類および 2. 4'ージヒドロキシジフェ ニルスルホンのジエーテル類が好ましく、4,4'ージメトキシジフェニルスル ホン、4, 4' -ジエトキシジフェニルスルホン、4, 4' -ジプロポキシジフ ェニルスルホン、4. 4' - ジイソプロポキシジフェニルスルホン、4, 4' -ジプトキシジフェニルスルホン、4, 4' - ジイソプトキシジフェニルスルホン 、 4 、 4 ′ ージペンチルオキシジフェニルスルホン、 4 、 4 ′ ージヘキシルオキ シジフェニルスルホン、2.4′-ジメトキシジフェニルスルホン、2.4′-ジエトキシジフェニルスルホン、2,4.-ジプロポキシジフェニルスルホン、 2. 4' - ジイソプロポキシジフェニルスルホン、2. 4' - ジプトキシジフェ ニルスルホン、2, 4' -ジイソプトキシジフェニルスルホン、2, 4' -ジペ ンチルオキシジフェニルスルホン、2.4′-ジヘキシルオキシジフェニルスル

ホン等を例示することができる。

塡料としては、シリカ、クレー、カオリン、焼成カオリン、タルク、サテンホワイト、水酸化アルミニウム、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化チタン、硫酸バリウム、珪酸マグネシウム、珪酸アルミニウム、プラスチックピグメントなどが使用できる。特に本発明の記録材料ではアルカリ土類金属の塩が好ましい。さらに炭酸塩が好ましく、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウムなどが好適である。塡料の使用割合は、発色染料1重量部に対して0.1~15重量部、好ましくは1~10重量部である。また、上記その他の塡料を混合して使用することも可能である。

分散剤としては、スルホコハク酸ジオクチルナトリウム等のスルホコハク酸エステル類、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム、ラウリルアルコール硫酸エステルのナトリウム塩、脂肪酸塩等を挙げることができる。

酸化防止剤としては 2 、 2 、 - メチレンビス(4 - メチル- 6 - tert- ブチルフェノフェノール)、 2 、 2 、 - メチレンビス(4 - エチル- 6 - tert- ブチルフェノール)、 4 、 4 、 - プロピルメチレンビス(3 - メチル- 6 - tert- ブチルフェノール)、 4 、 4 、 - ブチリデンビス(3 - メチル- 6 - tert- ブチルフェノール)、 4 、 4 、 - デオビス(2 - tert- ブチルフェノール)、 1 、 1 、 3 - トリス(2 - メチル- 4 - + ドロキシ- 5 - tert- ブチルフェニル)ブタン、 1 、 1 、 3 - トリス(2 - メチル- 4 - + ドロキシ- 5 - シクロヘキシルフェニル)ブタン、 4 - $\{4$ - $\{1$ 、 1 - ビス(4 - + ドロキシフェニル)エチルト- α 、 α - ジメチルベンジル)フェノール等を挙げることができる。

減感剤としては脂肪族高級アルコール、ポリエチレングリコール、グアニジン 誘導体等を挙げることができる。

粘着防止剤としてはステアリン酸、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウ

ム、カルナウバワックス、パラフィンワックス、エステルワックス等を例示する ことができる。

光安定剤としては、フェニルサリシレート、p-tertーブチルフェニルサ リシレート、p-オクチルフェニルサリシレートなどのサリチル酸系紫外線吸収 剤、2、4-ジヒドロキシベンソフェノン、2-ヒドロキシー4-メトキシベン ソフェノン、2-ヒドロキシー4-ベンジルオキシベンソフェノン、2-ヒドロ キシー4-オクチルオキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-ドデシルオキ シベンソフェノン、2, 2'ージヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2 , 2' - ジヒドロキシー 4 , 4' - ジメトキシベンゾフェノン、2 - ヒドロキシ - 4 - メトキシー 5 - スルホベンゾフェノン、ビス(2 - メトキシー 4 - ヒドロ キシー5-ベンゾイルフェニル)メタン等のベンゾフェノン系紫外線吸収剤、2 - (2' -ヒドロキシ-5' -メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2 - (2 ' ーヒドロキシー5' ーtert-プチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー 3'. 5'-ジーtert-ブチルフェニル)ベンゾトリ アゾール、2-(2'-ヒドロキシー3'-tert-ブチルー5'-メチルフ ェニル)-5-クロロベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3', 5 ` ージーtert-プチルフェニル)-5-クロロベンゾトリアゾール、2-(2'ーヒドロキシー3'、5'ージーtert-アミルフェニル)ベンゾトリア ゾール、2-{2'-ヒドロキシ-3'-(3", 4", 5", 6"-テトラヒ ドロフタルイミドメチル) - 5' - メチルフェニル] ベンゾトリアゾール、2-(2'-1)(2'-、2-〔2'-ヒドロキシ-3'.5'-ビス(α,α-ジメチルベンジル)フ ェニル] - 2H - ベンゾトリアゾール、2-(2'-E) - E - ルー5'ーメチルフェニル)ベンゾトリアソール、2-(2'ーヒドロキシー3 ゛-ウンデシル-5゛-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2゛-ヒ ドロキシー 3 ' - ウンデシルー 5 ' - メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2 - (2'-ヒドロキシー3'-トリデシルー5'-メチルフェニル)ベンゾトリ アゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3'-テトラデシル-5'-メチルフェニ

ル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3'-ペンタデシル-5' ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3'-ヘキ サデシルー5'-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-〔2'-ヒドロキ シー4'ー(2"ーエチルヘキシル)オキシフェニル〕ベンゾトリアソール、2 - 〔2゜-ヒドロキシー4゜- (2゜-エチルヘプチル)オキシフェニル〕ベン ゾトリアゾール、2-〔2'-ヒドロキシー4'-(2'-エチルオクチル)オ キシフェニル] ベンゾトリアゾール、2- [2'-ヒドロキシ-4'-(2'-プロピルオクチル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、2-{2'-ヒドロ キシー4'-(2"-プロピルヘプチル)オキシフェニル)ベンゾトリアゾール 、2-〔2.-ヒドロキシ-4.-(2.-プロピルヘキシル)オキシフェニル 〕ベンゾトリアゾール、2-〔2.-ヒドロキシー4.-(1.-エチルヘキシ ル)オキシフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー4'-(1"-エチルヘプチル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒ ドロキシー 4′ - (1′ - エチルオクチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾー・ ル、2-〔2'-ヒドロキシ-4'-(1"-プロピルオクチル)オキシフェニ ル〕ベンゾトリアゾール、2-〔2'-ヒドロキシー4'- (1″-プロピルへ プチル)オキシフェニル〕ベンゾトリアゾール、2-〔2′-ヒドロキシ-4′ - (1 * - プロピルヘキシル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2. 2 * ーメチレンビス〔4 - (1、 1、 3、 3 - テトラメチルブチル) - 6 - (2 H -ベンゾトリアゾールー2ーイル)〕フェノール、ポリエチレングリコールとメチ ルー3-〔3-tert-プチル-5-(2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)-4-ヒドロキシフェニル〕プロピオネートとの縮合物などのベンソトリアゾ ール系集外線吸収剤、2'ーエチルヘキシルー2ーシアノー3,3ージフェニル アクリレート、エチルー2-シアノー3.3-ジフェニルアクリレートなどのシ アノアクリレート系紫外線吸収剤、ビス(2.2.6,6ーテトラメチルー4ー ピペリジル) セバケート、コハク酸-ビス(2、 2、 6、 6 -テトラメチル-4 ーピペリジル)エステル、2 - (3、5 - ジーtert-ブチル)マロン酸-ビ ス(1,2,2,6,6-ペンタメチル-4-ピペリジル)エステルなどのヒン ダードアミン系紫外線吸収剤、1,8-ジヒドロキシー2-アセチルー3-メチ

ルー6ーメトキシナフタレンおよびその関連化合物などを挙げることができる。

蛍光染料としては、以下のものが例示できる。

- 4. 4′-ビス〔2-アニリノ-4-(2-ヒドロキシエチル)アミノ-1. 3. 5-トリアジニル-6-アミノ〕スチルベン-2. 2′-ジスルホン酸=ニナトリウム塩
- 4. 4′-ビス〔2-アニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1. 3. 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベンー2. 2′-ジスルホン酸=二ナトリウム塩
- 4. 4′-ビス〔2-メトキシー4-(2-ヒドロキシエチル)アミノー1. 3. 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベンー2. 2′-ジスルホン酸=ニナトリウム塩
- 4. 4′-ビス〔2-メトキシー4-(2-ヒドロキシプロピル)アミノー1 . 3. 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベンー2, 2′-ジスルホン酸= ニナトリウム塩
- $4.4^{\prime\prime}$ ビス〔2-m-スルホアニリノ-4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノ-1.3.5-トリアジニル-6-アミノ〕スチルベン- $2.2^{\prime\prime}$ -ジスルホン酸=ニナトリウム塩
- 4-〔2-p-スルホアニリノ-4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノ-1.
 3.5-トリアジニル-6-アミノ)-4'-〔2-m-スルホアニリノ-4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノ-1.3.5-トリアジニル-6-アミノ]スチルベン-2,2'-ジスルホン酸=四ナトリウム塩
- 4. 4′-ビス〔2-p-スルホアニリノ-4-ビス(ヒドロキシエチル)ア ミノ-1. 3. 5-トリアジニル-6-アミノ〕スチルベン-2. 2′-ジスルホン酸=四ナトリウム塩
- 4, 4′-ビス〔2-(2, 5-ジスルホアニリノ)-4-フェノキシアミノ -1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベン-2, 2′-ジスルホン 酸=六ナトリウム塩
 - 4, 4'-ビス (2-(2, 5-ジスルホアニリノ)-4-(p-メトキシカ

ルボニルフェノキシ) アミノー1. 3, 5-トリアジニルー6-アミノ) スチルベン-2. 2'-ジスルホン酸=六ナトリウム塩

4. 4' - ビス〔2 - (p - スルホフェノキシ) - 4 - ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1. 3. 5 - トリアジニルー6 - アミノ〕スチルベンー2. 2' - ジスルホン酸=四ナトリウム塩

4 , 4 $^{\prime}$ - ビス〔2 - (2 , 5 - ジスルホアニリノ) - 4 - ホルマリニルアミノー1 , 3 , 5 - トリアジニル - 6 - アミノ)スチルベン - 2 , 2 $^{\prime}$ - ジスルホン酸 = 六ナトリウム塩

4, 4 ' - ビス〔2 - (2, 5 - ジスルホアニリノ) - 4 - ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1、3、5 - トリアジニルー6 - アミノ〕 スチルベンー2、2 ' - ジスルホン酸=六ナトリウム塩

本発明の化合物、組成物を感圧複写紙に使用するには既知の画像保存安定剤、 顕色剤あるいは増感剤を使用する場合と同様にして製造できる。例えば、公知の 方法によりマイクロカプセル化した発色性染料を適当な分散剤によって分散し、 紙に塗布して発色剤シートを作製する。また、顕色剤の分散液を紙に塗布して顕 色剤シートを作製する。その際、本発明の化合物を画像保存安定剤として使用する場合には発色剤シートあるいは顕色剤シートのいずれの分散液中に分散して使用してもよい。このようにして作製された両シートを組合せて感圧複写紙が作製される。感圧複写紙としては、発色性染料の有機溶媒溶液を内包するマイクロカプセルを下面に塗布担持している上用紙と顕色剤(酸性物質)を上面に塗布担持している下用紙とからなるユニットでも、あるいはマイクロカプセルと顕色剤と が同一の紙面に塗布されているいわゆるセルフコンテントペーパーであってもよい。

その際使用する顕色剤または本発明化合物と混合して使用する顕色剤としては従来既知のものが用いられ、例えば酸性白土、活性白土、アパタルジャイト、ベントナイト、コロイダルシリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸亜鉛、珪酸錫、焼成カオリン、タルク等の無機酸性物質、蓚酸、マレイン酸、酒石酸、クエン酸、コハク酸、ステアリン酸等の脂肪族カルボン酸、安息香酸、p-ter

PCT/JP96/03117 WO 97/16420

t-ブチル安息香酸、フタル酸、没食子酸、サリチル酸、3-イソプロピルサリチ ル酸、3-フェニルサリチル酸、3-シクロヘキシルサリチル酸、3,5-ジー tert-ブチルサリチル酸、3-メチル-5-ベンジルサリチル酸、3-フェニル - 5 - (2, 2 - ジメチルベンジル) サリチル酸、3, 5 - ジー (2 - メチルベ ンジル)サリチル酸、2-ヒドロキシー1-ベンジルー3-ナフトエ酸等の芳香 族カルボン酸、これら芳香族カルボン酸の亜鉛、マグネシウム、アルミニウム、 チタン等の金属塩、p-フェニルフェノール-ホルマリン樹脂、p-ブチルフェ ノール-アセチレン樹脂等のフェノール樹脂系顕色剤、これらフェノール樹脂系 顕色剤と上記芳香族カルボン酸の金属塩との混合物等を挙げることができる。

以下、本発明の記録材料について実施例を挙げて詳細に説明するが、必ずしも これだけに限定されるものではない。

実施例11 (感熱記録紙の作製)

染料分散液(A液)

2-アニリノー3-メチルー6-ジブチルアミノフルオラン 7.0g ポリビニルアルコール15%水溶液 30.0g 13.5g 塡料(炭酸カルシウム) 純水 49.5g

顕色剤分散液(B液)

4, 4'ービス [4- [4- (4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキ シ」-2-トランス-ブテニル」ジフェニルスルホン(化合物番号1-1)

7. 0 g 30.0g ポリビニルアルコール15%水溶液 塡料(炭酸カルシウム) 13.5g 49.5g 純水 塡料分散液(C液)

30.0g ポリビニルアルコール15%水溶液 20.5g 塡料 (炭酸カルシウム)

純水 49.5g

上記組成の混合物をそれぞれサンドグラインダーで十分に摩砕して、A液、B液及びC液の各分散液を調製し、A液1重量部、B液2重量部及びC液1重量部を混合して塗布液を調製した。この塗布液をワイヤーロッド(No.12)を使用して白色紙に塗布・乾燥した後、カレンダー掛け処理をして、感熱記録紙を作製した(塗布量は乾燥重量で約5.5g/m²)。

比較例1

実施例11の顕色剤分散液の本発明の化合物の代わりに、4-イソプロポキシ -4'-ヒドロキシジフェニルスルホンを使用し、他は実施例11と同様にして 、感熱記録紙を作製した。

実施例12

実施例11の顕色剤分散液の本発明の化合物1-1の代わりに、 4.4′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー4-ブチルオキシ〕ジフェニルスルホン(化合物番号1-2の化合物) を使用し、他は実施例11と同様にして、感熱記録紙を作製した。

実施例13

実施例 1 1 の顕色剤分散液の本発明の化合物の代わりに、4 ーイソプロポキシー 4'ーヒドロキシジフェニルスルホンを使用し

塡料分散液(C液)を

4、4′-ビス〔4-〔4-〔4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-トランス-ブテニルオキシ〕ジフェニルスルホン(化合物番号1-1の化合物)

	7.	0 g
ポリビニルアルコール15%水溶液	3 0.	0 g
塡料 (クレー)	13.	5 g
純水	49.	5 g

の組成に変えた以外は実施例11と同様にして感熱記録紙を作製した。

実施例14

填料分散液(C液)の化合物番号1-1の化合物のかわりに1、4-ビス-4-[4-{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-トランスープテニルオキシ〉フェニルスルホニル〕フェノキシーシス-2-プテン(化合物番号1-13の化合物)を使用した以外は実施例13と同様にして感熱記録紙を作製した。

実施例15

実施例 1 1 の顕色剤分散液の本発明の化合物の代わりに、 1 , 4 - \forall 2 - 4 -

塡料分散液(C液)を

4. 4′-ビス (4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ]-2-トランスープテニルオキシ] ジフェニルスルホン (化合物番号1-1の化合物)

7.0g

ポリビニルアルコール15%水溶液

30.0g

塡料 (クレー)

13.5g

純水

49.5g

の組成に変えた以外は実施例11と同様にして感熱記録紙を作製した。

実施例16

染料分散液(A液)

2-rニリノ-3-xチル-6-yブチルアミノフルオラン 20.0gポリビニルアルコール10%水溶液 105.0g

顕色剤分散液(B液)

4, 4′-ビス (4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシー 2

ーエチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホン(化合物番号 I - 1 7 の化合物

20.0g

ポリビニルアルコール10%水溶液

105.0g

增感剤分散液(C液)

シュウ酸ビス (4-メチルベンジル) ポリビニルアルコール 10% 水溶液

2 0. 0 g 1 0 5. 0 g

塡料分散液(D液)

ポリビニルアルコール10%水溶液

26.2g

塡料(炭酸カルシウム)

27.8g

純水

71.0g

上記組成の混合物をそれぞれサンドグラインダーで十分に摩砕して、A液、B液、C液及びD液の各分散液を調製し、A液1重量部、B液2重量部、C液1重量部及びD液4重量部、及びステアリン酸亜鉛分散液(中京油脂製のハイドリン2-7-30)0.5重量部を混合して塗布液を調製した。この塗布液をワイヤーロッド(No.12)を使用して白色紙に塗布・乾燥した後、カレンダー掛け処理をして、感熱記録紙を作製した(塗布量は乾燥重量で約5.5g/m²)。

実施例17

実施例 1608 液において 4.4' - ビス $\{4-(4-E)^2+2-E)$ ルホニル)フェノキシー 2-E アンオキシエトキシ $\}$ ジフェニルスルホンの代わりに 4.4' - ビス $\{4-(4-E)^2+2-E\}$ ジフェニルスルホニル)フェノキシー 2-E アンオキシエトキシ $\}$ ジフェニルスルホンを 8.4 重量% 含有した 2 2' - ビス $\{4-(4-E)^2+2-E\}$ ジエテルスルホニル)フェノキシ $\}$ ジエチルエーテルを用いた以外は実施例 16 と同様にして感熱記録紙を作成した。

実施例18

実施例16のB液において4,4′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルス

ルホニル) フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕 ジフェニルスルホンの代わりに4、4′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕 ジフェニルスルホンを24重量%、2、2′ービス〔4ー〔4ー〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2ーエチレンオキシエトキシ〕フェニルスルホニル〕フェノキシ〕 ジエチルエーテル(化合物番号1ー21の化合物)を6重量%含有した2、2′ービス〔4ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕 ジエチルエーテルを用いた以外は実施例16と同様にして感熱記録紙を作成した。

実施例19

実施例16のB液において4、4′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2-エチレンオキシエトキシ〕ジフェニルスルホンの代わりに実施例6で合成した組成物を用いた以外は実施例16と同様にして感熱記録紙を作成した。

実施例20

比較例 2

実施例16のB液において4、4′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルス

ルホニル)フェノキシー2-エチレンオキシエトキシ]ジフェニルスルホンの代わりに2,2′-ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ]ジエチルエーテルを用いた以外は実施例16と同様にして感熱記録紙を作成した。

比較例3

実施例160B液において 4.4^{\prime} - ビス $\{4-(4-E)^{\prime}$ ロキシフェニルスルホニル)フェノキシー2- エチレンオキシエトキシ $\}$ ジフェニルスルホンの代わりに α , α^{\prime} - ビス $\{4-(4-E)^{\prime}$ ロキシフェニルスルホニル)フェノキシ $\}$ - p- キシレンを用いた以外は実施例 $\{16\}$ にして感熱記録紙を作成した。

試験例1 (感熱記録紙の耐可塑剤性試験)

実施例11~20および比較例1~3で作製した感熱記録紙について、感熱紙発色試験装置(大倉電機製 TH-PMD型)を使用し、印字電圧26 v、パルス幅1.8 msの条件で市松模様に発色させ、その発色面に塩化ビニルラップフィルムを密着させた。その状態で40℃雰囲気下32時間、耐可塑剤性試験を行った。試験前後の発色濃度をマクベス反射濃度計RD-514(使用フィルター:#106)で測定した。その結果を第1表に示した。

実施例	発色画像(試験前)	発色画像(試験後)	残存率(%)
1 1	0.59	0.38	6 2
1 2	0.42	0.30	7 1
1 3	1. 23	0.43	3 5
1 4	1. 20	0.48	4 0
1 5	1. 0 1	0.73	7 2
1 6	1. 17	1. 08	9 2
1 7	1. 16	0.76	6 6
1 8	1. 20	1. 02	8 5
1 9	1. 12	1. 11	9 9
2 0	1.09	0.80	7 3
比較例1	1. 16	0.08	7
比較例 2	1. 16	0.16	2 2
比較例3	1. 22	0.24	2 0

第 1 表(耐可塑剤性試験)

 残存率=
 発色画像濃度(試験後)

 発色画像濃度(試験前)

第1表における測定値は、大きい数値ほど発色濃度が高いことを表している。 また残存率は大きい数値ほど褪色が少ないことをしめしている。

試験例2 (感熱記録紙の耐油性試験)

実施例 $16\sim20$ 及び比較例2、3 で作製した感熱記録紙について、試験例1 と同様にして発色させた。その発色画像をサラダ油に浸漬したまま、25 ℃で8 日間放置し、耐油性試験を実施した。それぞれ試験前後の画像の光学濃度をマクベス反射濃度計RD-514(使用フィルター: #106)で測定した。その結果を第2表に示した。

実施例	発色画像 (試験前)	発色画像 (試験後)	残存率(%)
実施例16	1. 15	1. 14	9 9
実施例17	1. 18	0.93	7 9
実施例18	1. 20	1. 13	9 4
実施例19	1. 12	1. 11	9 9
実施例20	1. 08	0.90	8 3
比較例 2	1. 17	0.30	2 6
比較例3	1. 25	0.48	2 4

第 2 表(耐油性試験)

第2表における測定値は、大きい数値ほど発色濃度が高いことを表している。 また残存率は大きい数値ほど褪色が少ないことをしめしている。

試験例3 (感熱記録紙の耐水性試験)

実施例18、19、20及び比較例1で作成した感熱記録紙について、試験例 1と同様にして発色させた。その発色画像を25℃で3日間純水に浸漬した後、 この試験片を50℃で3分間乾燥し、画像の光学濃度を測定した。その結果を第 3表に示した。

実施例	発色画像(試験前)	発色画像 (試験後)	残存率(%)
実施例18	1. 20	1. 10	9 2
実施例19	1. 12	1. 11	9 9
実施例20	1. 08	1. 03	9 5
比較例1	1. 16	0.67	5 8

第 3 表(耐水性試験)

産業上の利用可能性

本発明のジフェニルスルホン架橋型化合物、組成物を含有する記録材料は発色 画像の保存安定性、特に耐油性、耐可塑剤性に優れている。また耐水性にも優れ ている。

PCT/JP96/03117

WO 97/16420

請求の範囲

1. 一般式(I)

$$(R_1)_{m} (R_2)_{n} (R_3)_{p} (R_4)_{q} (R_5)_{r} (R_6)_{t}$$

$$+0 + SO_2 + SO_$$

〔式中、X及びYは各々相異なってもよく直鎖または分枝を有してもよい炭素数 1~12の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C₁~C₀のアルキル基を表す)を表す。

 $R_1 \sim R_6$ はそれぞれ独立にハロゲン原子、 $C_1 \sim C_6$ のアルキル基、アルケニル基を示す。またm, n, p, q, r, t は $0 \sim 4$ までの整数を表し、2 以上の時は $R_1 \sim R_6$ は、それぞれ異なっていてもよい。a は $1 \sim 1$ 0 の整数を表す。1 で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物。

2. 請求項1記載の-般式(I) で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも-種と-般式(II)

(11)

〔式中 $R_1 \sim R_4$ 、m、n、p、qは上記と同じであり、Zは直鎖または分枝を有してもよい炭素数 $1 \sim 1$ 2 の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよ

い炭化水業基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C₁~C₄のアルキル基を表す)を表す。〕で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも一種とを含有することを特徴とする組成物。

- 3. 請求項2において、一般式(I)で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物の合計の含有量が0.05~99重量%であることを特徴とする組成物。
- 4. 発色性染料を含有する記録材料において、請求項1記載のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料。
- 5. 発色性染料を含有する記録材料において、請求項1記載のジフェニルスルホン架橋型化合物の少なくとも一種および一般式(II)

$$(R_1)_{m} (R_2)_{n} (R_3)_{p} (R_4)_{q}$$

$$+0 \longrightarrow SO_2 \longrightarrow O-Z-O \longrightarrow SO_2 \longrightarrow O+$$

(式中 $R_1 \sim R_4$ 、m、n、p、q は上記と同じであり、Z は直鎖または分枝を有してもよい炭素数 $1 \sim 1$ 2 の飽和、不飽和あるいはエーテル結合を有してもよい炭化水素基を表し、または、

(Rはメチレン基またはエチレン基を表し、Tは水素原子、C₁ ~ C₄ のアルキル基を表す)を表す。〕で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも一種

とを含有することを特徴とする記録材料。

6. 発色性染料を含有する記録材料において、請求項2記載の組成物を含有することを特徴とする記録材料。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/03117

	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. C1 ⁶ C07C317/22, B41M5/124, 5/155, 5/30			
According	to International Patent Classification (IPC) or to both	national classification and IPC		
	LDS SEARCHED			
Minimum d	ocumentation searched (classification system followed by	classification symbols)		
	. C16 C07C317/22, B41M5/124			
D	tion searched other than minimum documentation to the e	were that such documents are included in th	e fields searched	
Document	and searched other man minimum accumentation to the ex	ALLE MIST SOCI GOVERNOUS TO ISCHALLE IS MI		
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of	of data base and, where practicable, search t	erms used)	
CAS	ONLINE			
C. DOCT	JMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.	
A	JP, 6-172299, A (Nippon Sod		2, 3, 5, 6	
Y	June 21, 1994 (21. 06. 94) (Claim; column (0006); examp		1, 4	
A	JP, 5-194368, A (Nippon Soda Co., Ltd.), 2, 3, 5, 6 August 3, 1993 (03. 08. 93)			
Y	& WO, 93/06074, A1 & EP, 56 Claim; columns (0006), (003		1, 4	
A	JP, 7-149713, A (Sanko Kaihatsu Kagaku 1 Kenkyusho K.K.),			
	June 13, 1995 (13. 06. 95) (Family: none)			
A	November 22, 1993 (22. 11. 93)			
	& EP, 567314, A1 & US, 5420094, A			
Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.				
 Special categories of cited documents: "I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention 				
"E" earlier document but published on or after the international filling date considered across dered across dered across dered across dered to involve an inventive				
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be				
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" a document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means a document referring to a documen				
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family				
Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report				
January 16, 1997 (16. 01. 97) January 28, 1997 (28. 01. 97)				
Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer				
Japanese Patent Office				
Facsimile No. Telephone No.				

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

国家調查報告

国際出版 号 PCT/JP96/03117

	国際調査報告	国際出版 号 PCT/JP9	6/03117
	属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) 07C 317/22, B41M 5/12	24, 5/155, 5/30	
B. 調査を行			
	吸小限資料(国際特許分類 (IPC)) 07C 317/22, B41M 5/12	24, 5/155, 5/30	
最小限資料以外	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
	用した電子データベース(データベースの名称 S ONLINE	、調査に使用した用語)	
C. 関連する			
引用文献の カテゴリー*			関連する
A A	引用文献名 及び一部の箇所が関連する JP, 6-172299, A (日本曹連株式		請求の範囲の番号 2、3、5、6
Y	06.94) (ファミリーなし) 特許請求の範囲,第 [0006] 欄,実施例		1, 4
A	JP, 5-194368, A (日本曹達株式) 08. 93) &WO, 93/06074, A		2, 3, 5, 6
Y	特許請求の範囲、第[0006]欄、第[0		1, 4
A	JP, 7-149713, A (株式会社三光 5 (13.06.95) (ファミリーなし)	開発科学研究所),13.6月.199	1 - 6
A	JP, 5-310683, A (富士写真フィ 3 (22.11.93) &EP, 56731		1 - 6
□ C欄の続き	とにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
もの 「E」先行文章 の 「L」優先権当 日若しく	望のある文献ではなく、一般的技術水準を示す まではあるが、国際出願日以後に公表されたも は張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 には他の特別な理由を確立するために引用する	て出願と矛盾するものではなく、 論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当 の新規性又は進歩性がないと考え 「Y」特に関連のある文献であって、当	発明の原理又は理 経験文献のみで発明 とられるもの 経験文献と他の1以
文献(理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの「P」国際出版日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献			
国際調査を完了	「した日 16.01.97	国際調査報告の発送日 28.01.97	
日本国	D名称及びあて先 国特許庁 (ISA/JP) B便番号100 B千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 西川和子 印 電話番号 03-3581-1101	